PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

HILLIAN III CON HINNER III		
(51) Internationale Patentklassifikation 6:		(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 98/34482
A01N 47/36	A1	(43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 13. August 1998 (13.08.98)
(21) Internationales Aktenzelchen: PCT/EP  (22) Internationales Anmeldedatum: 4. Februar 1998 (		EE, GE, HU, ID, IL, JP, KR, KZ, LT, LV, MD, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TM, TR, UA, US, UZ, curasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ,
(30) Prioritätsdaten: 197 04 276.7 5. Februar 1997 (05.02.97)	I	TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).
(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): B TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludv (DE).	ASF A wigshat	Veröffentlicht  K-  Mit internationalem Recherchenbericht.  vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.
(72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): BRATZ, Matthias Sachsenweg 10, D-67117 Limburgerhof (DE). Karl-Friedrich [DE/DE]; Weinbietstrasse 18, Limburgerhof (DE). BERGHAUS, Rainer Rotkehlchenweg 25, D-67346 Speyer (DE).	JĀGE D-671	ER,   17
(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELL. D-67056 Ludwigshafen (DE).	SCHAI	₹T;
(54) Title: SULPHONYLUREA AND/ADJUVANT BAS	SED SO	DLID MIXTURES
		VON SULFONYLHARNSTOFFEN UND ADJUVANTIEN
(57) Abstract		
The invention relates to solid mixtures containing containing sulphate or sulphonate.	a) an	active substance from the group of sulphonylureas and b) a surfactant
(57) Zusammenfassung		
Feste Mischungen, enthaltend a) einen Wirkstoff a Tensid.	aus der	Gruppe der Sulfonylhamstoffe, und b) ein sulfat- oder sulfonathaltiges
	•	
		·
		•
		·
}		

# LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenica	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
ΔT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senega)
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tedschikistan
BR	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmen istan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungam	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	LE	frland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL.	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS .	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	· IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NB	Niger	U2	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neusceland	ZW	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumanica		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DB	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SB	Schweden		
EB	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

Feste Mischungen auf der Basis von Sulfonylharnstoffen und Adjuvantien

### 5 Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft feste Mischungen auf der Basis von Sulfonylharnstoffen und Adjuvantien.

10 Sulfonylharnstoffe (im folgenden mit "SU" bezeichnet) sind eine Gruppe von hochaktiven Herbiziden, die in weiten Bereichen des Pflanzenschutzes Anwendung finden.

Bedingt durch den Mechanismus der Wirkstoffaufnahme über das
15 Blatt kann die Wirkung von SU durch Zusatz oberflächenaktiver
Stoffe wie Netzmittel zur Spritzbrühe verbessert werden (vgl.
Green et al., ANPP, Seizieme conference du columa – Journees internationales sur la lutte contre les mauvaises herbes 1995,
S. 469-474; "DPX-KG 691 – A new surfactant for sulfonyl urea herbicides").

In der Literatur werden als geeignete Netzmittel u.a. Öl-Adjuvantien (Nalejewa et al., Weed Technol. 1995, 9, S. 689-695) oder Alkoholethoxylate (s.o. sowie Dunne et al., Weed Science 1994,

- 25 42, S. 82-85; Green, Weed Technol. 1993, 7, S. 633-640) als besonders geeignet beschrieben. Diese Stoffe werden in der landwirtschaftlichen Praxis als Tank-Mix-Additive vom Landwirt der Spritzbrühe zugesetzt. Dabei wird die Mischung aus SU-Herbizid und oberflächenaktivem Stoff erst kurz vor der Anwendung im 30 Spritztank hergestellt.
- Kommerziell erhältlich ist z.B. ein Doppelpack mit dem Handelsnamen CATO® (Du Pont de Nemours), welcher aus einem 25 %igen
  wasserdispergierbaren Granulat des Wirkstoffs Rimsulfuron (Kompo35 nente A) und einem separat abgepackten Netzmittel (Komponente B)
  bestehend aus einer Mischung aus 2-Butoxyethanol, polyethoxyliertem Tallowamin und Nonylphenylpolyethylenglykolether besteht. Zur
  Anwendung werden beide Komponenten wie oben beschrieben im
  Spritztank gemischt.

In der Praxis wäre es wünschenswert, Fertigformulierungen einsetzen zu können, in denen ein wirkungssteigerndes Netzmittel bereits enthalten ist, um die problematische Mischung unmittelbar vor der Anwendung zu vermeiden. Auf diese Weise könnten logistische Probleme und Mischungsfehler beim Ansetzen der Spritzbrühe vermieden werden. Ferner sind Festformulierungen generell

2

aus anwendungstechnischer Sicht bei der Gestaltung und Entsorgung der Verpackungen vorteilhaft.

Aus der Literatur ist weiterhin bekannt, daß Formulierungen, die 5 Sulfonylharnstoffe enthalten, bezüglich der Stabilität der Wirkstoffe problematisch sind, da der Wirkstoff sich unter ungünstigen Bedingungen im Lauf der Zeit zersetzen kann. Die gewünschte herbizide Wirkung ist dann nicht mehr gegeben. Die Tendenz zur Zersetzung ist auch hinsichtlich der Registrierungsanforderungen problematisch, da bei der Registrierung bestimmte Mindestanforderungen an die Stabilität von PS-Wirkstoffen in Formulierungen gestellt werden.

In der JP-A 62/084004 wird die Verwendung von Calciumcarbonat und 15 Natrium-tripolyphosphat zur Stabilisierung von SU-haltigen Formulierungen beschrieben.

Die JP-A 63/023806 beschreibt eine Problemlösung durch Verwendung spezieller Trägerstoffe und Pflanzenöle zur Herstellung fester

20 SU-haltiger Formulierungen. Die JP-A 08/104603 beschreibt ähnliche Effekte bei der Verwendung von epoxydierten natürlichen Ölen. Beide vorstehend genannten Anmeldungen haben als gemeinsames Merkmal die Inkorporation von Pflanzenölen in der Festformulierung, um neben einer verbesserten Stabilität die wirkungssteigernden Effekte dieser als Adjuvantien wirksamen Stoffe zu nutzen.

Bei der Einarbeitung von Pflanzenölen in flüssige Formulierungen (in der Regel Suspensionskonzentrate) werden ähnliche Effekte 30 ausgenutzt (vgl. EP-A 313317 und EP-A 554015).

Aus dem Stand der Technik ist auch bekannt, daß sulfat- oder sulfonathaltige Tenside als Netzmittel/Adjuvantien verwendet werden können.

In der EP-A 378 895 und der WO92/12637 sind sulfat- oder sulfonathaltige Tenside mit dem Wirkstoff N-Phosphono-Methylglycin in Feststoffformulierungen beschrieben.

40 In der EP-A 413 267 wird die Verwendung von sulfat- oder sulfonathaltigen Tensiden mit den Wirkstoffen Glufosinate-Ammonium und Fenoxaprop-Ethyl beschrieben.

3

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es daher, Festformulierungen mit Sulfonylharnstoffen als Wirkstoffen zur Verfügung zu stellen, die Adjuvantien bereits in der Festformulierung enthalten und bisher bekannten Festformulierungen überlegen sind.

Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß durch feste Mischungen gelöst, die enthalten

a) einen Sulfonylharnstoff und

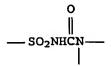
10

b) ein Adjuvant aus der Gruppe der sulfat- oder sulfonathaltigen Tenside.

Überraschenderweise wurde gefunden, daß bei Verwendung von sul15 fat- oder sulfonathaltigen Tensiden als Netzmittel in SU-haltigen
Feststoffformulierungen eine ausgeprägte Stabilisierung des Wirkstoffs im Vergleich zu anderen Netzmitteln (z.B. ethoxylierten
Fettaminen oder Alkoholethoxylaten) auftritt. Dieser Effekt ist
vor allem dann zu beobachten, wenn neben herbiziden Wirkstoffen
20 wasserlösliche anorganische Salze wie Ammoniumsulfat oder Kaliumsulfat vorhanden sind. Besonders deutlich wird die Stabilisierung
wenn das Netzmittel in der für die biologische Wirkung erforderlichen Konzentration eingesetzt wird.

- 25 Durch Mischung der SU mit anderen Wirkstoffen, sulfat- oder sulfonathaltigen Tensiden und Ammoniumsulfat lassen sich lagerstabile Fertigformulierungen mit guter biologischer Wirkung erhalten.
- 30 Weiterhin wurden Verfahren zur Herstellung der erfindungsgemäßen festen Mischungen gefunden sowie deren Verwendung als Pflanzenschutzmittel zur Bekämpfung unerwünschter Schadpflanzen.

Als Sulfonylharnstoff a) kommen generell Verbindungen mit der 35 Struktureinheit



40

in Betracht.

Bevorzugt werden SU der folgenden Strukturen I:

wobei J folgende Bedeutung hat:

wobei die Substituenten R bis  $R^{18}$  folgende Bedeutung haben:

R: H oder CH3;

R<sup>1</sup>: F, Cl, Br, NO<sub>2</sub>, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Haloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Cycloalkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub> Haloalkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Haloalkoxy, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyalkoxy, CO<sub>2</sub>R<sup>12</sup>, C(0)NR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>, SO<sub>2</sub>NR<sup>15</sup>R<sup>16</sup>, S(0)<sub>n</sub>R<sup>17</sup>, C(0)R<sup>18</sup>, CH<sub>2</sub>CN oder L;

R2: H, F, C1, Br, CN, CH3, OCH3, SCH3, CF3 oder OCF2H;

10 R<sup>3</sup>: C1, NO<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, SO<sub>2</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, SO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, OCH<sub>3</sub>, or OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>;

R4:  $C_1-C_3$ -Alkyl,  $C_1-C_4$ -Haloalkyl,  $C_1-C_4$ -Alkoxy,  $C_2-C_4$ -Haloalkenyl, F, C1, Br, NO<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>R<sup>12</sup>, C(O)NR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>, SO<sub>2</sub>NR<sup>15</sup>R<sup>16</sup>, S(O)<sub>n</sub>R<sup>17</sup>, C(O)R<sup>18</sup> or L;

R5: H, F, C1, Br oder CH3;

R<sup>6</sup>: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Haloalkenyl, F, Cl, Br, CO<sub>2</sub>R<sup>12</sup>, C(O)NR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>, SO<sub>2</sub>NR<sup>15</sup>R<sup>16</sup>, S(O)<sub>n</sub>R<sup>17</sup>, C(O)R<sup>18</sup> or L;

R7: H, F, C1, CH3 oder CF3;

R8: H, C1-C4-Alkyl oder Pyridyl;

25

15

R<sup>9</sup>: ist C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, F, Cl, Br, NO<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>R<sup>12</sup>,  $SO_2NR^{15}R^{16}$ ,  $S(O)_nR^{17}$ , OCF<sub>2</sub>H, C(O)R<sup>18</sup>, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Haloalkenyl oder L;

 $R^{10}$ : H, Cl, F, Br,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl or  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy;

R<sup>11</sup>: H, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy; Haloalkenyl, F, Cl, Br,  $CO_2R^{12}$  C(O)NR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>,  $SO_2NR^{15}R^{16}$ , S(O)<sub>n</sub>R<sup>17</sup>, C(O)R<sup>18</sup> oder L;

 $R^{12}$ :  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, ggf. substituiert durch Halogen,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy or CN, Allyl oder Propargyl;

 $R^{13}$ : H,  $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$  oder  $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxy$ ;

R14: C1-C4-Alky1;

40

R15: H, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Alkoxy, Allyl oder Cyclopropyl;

R16: H oder C1-C4-Alkyl;

45 R17: C1-C4-Alkyl, C1-C4 Haloalkyl, Allyl oder Propargyl;

6

R<sup>18</sup>: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Haloalkyl or C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Cycloalkyl, ggf. substituiert durch Halogen;

n 0,1 oder 2 ist;

5

L die Struktur II

10

$$\begin{array}{c|c} N & & R_j \\ \hline | & | & \\ N & & N \end{array} \tag{II)}$$

hat, wobei

15

R<sub>1</sub>: H oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub> Alkyl;

W: O oder S;

- 20 X: H,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Haloalkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Haloalkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio, Halogen,  $C_2$ - $C_5$ -Alkoxyalkyl,  $C_2$ - $C_5$ -Alkoxyalkoxy, Amino,  $C_1$ - $C_3$ -Alkylamino oder Di( $C_1$ - $C_3$  alkyl)-Amino;
- 30 C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Haloalkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Cycloalkyl, Azido, Fluor oder Cyano;
  - Z: CH oder N; ist,
- 35 und deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze.

Nachstehend seien einige geeignete SU mit ihrem INN (International Nonproprietary Name) gemäß Pesticide Manual erwähnt:

40 ACC 322140;

Amidosulfuron;

Azimsulfuron (N-[[(4,6-dimethoxy-2-pyrimidinyl)amino]-carbonyl]-1-methyl-4- (2-methyl-2H-tetrazol-5-yl)-1H-pyra-zol-5-sulfonamid);

```
Bensulfuron-methyl (Methyl 2-[[[[[(4,6-dimethoxy-2-pyrimidinyl)-
  amino] -carbonyl] amino] sulfonyl] methyl] benzoat);
Ethyl 2-[[[(4-chloro-6-methoxy-2-pyrimidinyl)-amino]car-
  bonyl]amino]sulfonyl]benzoat(Chlorimuron ethyl);
5 2-Chloro-N-[[(4-methoxy-6-methyl-1,3,5-triazin-2-yl)amino]car-
  bonyl|benzolsulfonamid(Chlorsulfuron);
  Chlorsulfoxim;
  Cinosulfuron;
   Cyclosulfamuron;
10 Ethametsulfuron-methyl (Methyl 2-[[[[[4-ethoxy-6-(methyl-
   amino) -1,3,5-triazin-2-yl] amino] carbonyl] amino] sulfonyl] -
   benzoat);
   Ethoxysulfuron;
   Flazasulfuron;
15 Flupyrsulfuron (Methyl 2-[[[[(4,6-dimethoxy-2-pyrimidinyl)-
   amino] -carbonyl] amino] sulfonyl] -6-(trifluormethyl) -3-pyridin-
   carboxylat);
   Halosulfuron-methyl ;
   Imazosulfuron;
20 Methyl 2-[[[{(4-methoxy-6-methyl-1,3,5-triazin-2-yl)amino]car-
   bonyl]amino]sulfonyl]benzoat(Metsulfuron methyl);
   Nicosulfuron (2-[[[[(4,6-dimethoxy-2-pyrimidinyl)amino]-car-
   bony1] amino] sulfony1] -N, N-dimethy1-3-pyridincarboxamid);
   Oxasulfuron;
25 Primisulfuron (Methyl 2-[[[[[4,6-bis(difluormethoxy)-2-pyrimi-
   dinyl]amino]carbonyl]amino]sulfonyl]benzoat);
  Prosulfuron;
   Pyrazosulfuron-ethyl (Ethyl 5-[[[(4,6-dimethoxy-2-pyrimidinyl)-
   amino] -carbonyl] amino] sulfonyl] -1-methyl-1H-pyrazol-4-carboxy-
30 lat);
   Rimsulfuron (N-[[(4,6-dimethoxy-2-pyrimidinyla-
   mino]carbony1]-3-(ethylsulfony1)-2-pyridinsulfonamid);
   Sulfosulfuron;
   Sulfometuron-methyl (Methyl 2-[[[((4,6-dimethyl-2-pyrimidinyl)-
35 amino] -carbonyl] amino] sulfonyl] benzoat();
  Thifensulfuron-methyl (Methyl-3-[[[[(4-methoxy-6-methyl-
   1,3,5-triazin-2-yl)amino]carbonyl]amino]sulfonyl]-2-thiophen-
   carboxylat);
    2-(2-Chlorethoxy)-N-{{(4-methoxy-6-methyl-1,3,5-triazin-2-yl)-
40 amino)carbonyl)benzolsulfonamid (Triasulfuron);
   Tribenuron-methyl (Methyl 2-[[[N-(4-methoxy-6-methyl-1,3,5-tri-
    azin-2-y1)-N-methylamino]carbonyl]amino]sulfonyl]benzoat);
   und
    Triflusulfuron-methyl (Methyl 2-[[[[[4-(dimethylamino)-6-
45 (2,2,2-trifluoroethoxy)-1,3,5-triazin-2-yl]amino]-carbonyl]-
    amino]sulfonyl]-3-methylbenzoat);
```

Besonders bevorzugt sind Sulfonylharnstoffe der allgemeinen Formel III (entspricht der Formel I mit  $J=J_1$ ), wie sie z.B aus der EP-A 388 873, der EP-A 559 814, der EP-A 291 851 und der EP-A 446 743 bekannt sind :

5

10

wobei die Substituenten folgende Bedeutung haben:

R<sup>1</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, das eine bis fünf der folgenden Gruppen tragen kann: Methoxy, Ethoxy, SO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, Cyano, Chlor, Fluor, SCH<sub>3</sub>, S(O)CH<sub>3</sub>;

Halogen;

eine Gruppe ER19, in der E O, S oder NR20 bedeutet;

20

COOR12;

NO2;

25  $S(0)_{n}R^{17}$ ,  $SO_{2}NR^{15}R^{16}$ ,  $CONR^{13}R^{14}$ ;

R<sup>2</sup> Wasserstoff, Methyl, Halogen, Methoxy, Nitro, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Difluormethoxy oder Methylthio,

30 y F, CF<sub>3</sub>, CF<sub>2</sub>Cl, CF<sub>2</sub>H, OCF<sub>3</sub>, OCF<sub>2</sub>Cl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder  $C_1$ -C<sub>4</sub>-Alkoxy;

X  $C_1-C_2-Alkoxy$ ,  $C_1-C_2-Alkyl$ ,  $C_1-C_2-Alkyl$ thio,  $C_1-C_2-Alkyl$ amino,  $Di-C_1-C_2-Alkyl$ amino, Halogen,  $C_1-C_2-Halogen$ alkyl,

35 C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy,

R Wasserstoff oder Methyl;

R<sup>19</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>Cycloalkyl, welche 1 bis 5 Halogenatome tragen können. Ferner bedeutet R<sup>19</sup> im Falle, daß E für O oder NR<sup>20</sup> steht, noch Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Trifluormethylsulfonyl, Allylsulfonyl, Propargylsulfonyl oder Dimethylsulfamoyl;

45 R<sup>20</sup> Wasserstoff, Methyl oder Ethyl

 $R^{12}$  eine  $C_1-C_4-Alkylgruppe$ , welche bis zu drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen,  $C_1-C_4-Alkoxy$ , Allyl oder Propargyl;

- $R^{17}$  eine  $C_1$ - $C_4$ -Alkylgruppe, welche einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy, Allyl oder Propargyl;
  - R<sup>15</sup> Wasserstoff, eine C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxygruppe oder eine C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-gruppe;

10

- R16 Wasserstoff oder eine C1-C4-Alkylgruppe,
- n 1 oder 2

15 Z N, CH

Insbesondere bevorzugte Sulfonylharnstoffe der Formel III sind solche der allgemeinen Formel I, in denen J für  $J_1$  steht und die restlichen Substituenten die folgende Bedeutung haben :

20

- R<sup>1</sup>  $CO_2CH_3$ ,  $CO_2C_2H_5$ ,  $CO_2iC_3H_7$ ,  $CF_3$ ,  $CF_2H$ ;  $OSO_2CH_3$ ,  $OSO_2N(CH_3)_2$ , C1,  $NO_2$ ,  $SO_2N(CH_3)_2$ ,  $SO_2CH_3$  und  $N(CH_3)SO_2CH_3$ ,
- R2 Wasserstoff, Cl, F oder C1-C2-Alkyl,

25

- Y CF<sub>2</sub>H, OCF<sub>3</sub>, OCF<sub>2</sub>Cl, CF<sub>2</sub>Cl, CF<sub>3</sub> oder F,
- $\rm X$  OCH<sub>3</sub>, OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, OCF<sub>3</sub>, OCF<sub>2</sub>Cl; CF<sub>3</sub>, Cl, F, NH(CH<sub>3</sub>), N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl,

30

- R5 Wasserstoff, und
- Z N oder CH.
- 35 Ganz besonders bevorzugte Verbindungen der Formel III sind in der folgenden Tabelle zusammengestellt.

Tabelle

40

			10				
	Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R	Y	х	Z
	1	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	Н	OCF <sub>2</sub> C1	OCH <sub>3</sub>	СН
	2	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	н	Н	OCF <sub>2</sub> C1	OCH <sub>3</sub>	СН
5	3	CO2iC3H7	н	Н	OCF <sub>2</sub> C1	OCH <sub>3</sub>	СН
	4	NO <sub>2</sub>	Н	H	OCF <sub>2</sub> C1	OCH <sub>3</sub>	СН
1	5	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	Н	OCF <sub>2</sub> Cl	OCH <sub>3</sub>	СН
10	6	SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	н	Н	OCF <sub>2</sub> Cl	ОСH <sub>3</sub>	СН
. [	7	C1	н	н	OCF <sub>2</sub> Cl	осн3	СН
	8	N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н.	н	OCF <sub>2</sub> Cl	OCH <sub>3</sub>	СН
	9	OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	н .	OCF <sub>2</sub> C1	OCH <sub>3</sub>	СН
15	10	OSO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	н	н	OCF <sub>2</sub> Cl	OCH <sub>3</sub>	СН
	11	CF <sub>3</sub>	н	H	OCF <sub>2</sub> Cl	OCH <sub>3</sub>	СН
	12	CF <sub>2</sub> H	н	Н	OCF <sub>2</sub> C1	OCH <sub>3</sub>	СН
20	13	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	н	OCF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	14	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	н	н	OCF3	OCH <sub>3</sub>	СН
	15	CO2iC3H7	Н	H	OCF3	OCH <sub>3</sub>	СН
2-	16	NO <sub>2</sub>	H	Н	OCF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
25	17	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	Н	OCF3	OCH <sub>3</sub>	СН
	18	SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	н	н	OCF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	19	Cl	н	Н	OCF3	OCH3	СН
30	20	N(CH <sub>3</sub> )SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	Н	OCF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	21	OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	н	OCF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	22	OSO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	н	Н	OCF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
35	23	CF <sub>3</sub>	Н	Н	OCF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
35	24	CF <sub>2</sub> H	Н	Н	OCF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	25	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	н	F	OCH <sub>3</sub>	СН
	26 .	ĊO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	Н	F	OCH <sub>3</sub>	СН
40	27	CO2iC3H7	Н	Н	F	OCH <sub>3</sub>	СН
	28	NO <sub>2</sub>	н	Н	F	осн3	СН
	29	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	Н	F	ОСН3	СН
4-	30	SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	н	н	F	OCH <sub>3</sub>	СН
45	31	Cl	н	н	F	OCH <sub>3</sub>	СН
	32	N(CH <sub>3</sub> )SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	Н	F	OCH <sub>3</sub>	СН

	-		17				
	Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R	Y	Х	Z
	33	OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	н	F	OCH <sub>3</sub>	СН
	34	OSO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	н	н	F	OCH <sub>3</sub>	СН
5	35	CF <sub>3</sub>	н	Н	F	OCH <sub>3</sub>	СН
	36	CF <sub>2</sub> H	H	H	F	OCH <sub>3</sub>	СН
	37	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	н	CF3	OCH <sub>3</sub>	N
10	38	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
Ţ	39	CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
	40	NO <sub>2</sub>	Н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
	41	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
15	42	SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Н	H	CF3	OCH <sub>3</sub>	N
	43	C1	Н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
	44	N(CH <sub>3</sub> )SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	H	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
20	45 ·	OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
	46	OSO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	н	н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
	47	CF <sub>3</sub>	Н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
25	48	CF <sub>2</sub> H	H .	н	CF3	OCH <sub>3</sub>	N
25	49	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	50	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	51	CO21C3H7	Н	н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
30	52	NO <sub>2</sub>	н	н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	53	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	54	SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Н	н .	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
35	55	Cl	Н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
33	56	N(CH <sub>3</sub> )SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
·	57	OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	58	OSO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
40	59	CF <sub>3</sub>	H	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	60	CF₂H	Н	Н	CF <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	СН
	61	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	н	CF <sub>2</sub> H	осн3	N
45	62	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	Н	CF <sub>2</sub> H	OCH <sub>3</sub>	N
43	63	CO2iC3H7	Н	Н	CF <sub>2</sub> H	OCH <sub>3</sub>	N
	64	NO <sub>2</sub>	Н	н	CF <sub>2</sub> H	OCH <sub>3</sub>	N

65 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 66 SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 67 C1 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 68 N (CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 69 OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 70 OSO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 71 CF <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 72 CF <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 73 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 74 CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> HS H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 75 CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 76 NO <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 C1 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	Z N N N N N N N CH CH
5 66 SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 67 C1 H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 68 N (CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 69 OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 70 OSO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 71 CF <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 72 CF <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 73 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 74 CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H5 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 75 CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 76 NO <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 C1 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N (CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	N N N N N N CH
5 67 C1 H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 68 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 69 OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 70 OSO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 71 CF <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 72 CF <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 73 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 74 CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H5 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 75 CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 76 NO <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 C1 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	N N N N N CH
67 C1 H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 68 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 69 OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 70 OSO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 71 CF <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 72 CF <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 73 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 74 CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> HS H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 75 CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 76 NO <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 C1 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	N N N N CH
69 OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 70 OSO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 71 CF <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 72 CF <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 73 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 74 CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H5 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 75 CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 76 NO <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 C1 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	N N N N
10 70 OSO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 71 CF <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 72 CF <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 73 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 74 CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H5 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 75 CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 76 NO <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 C1 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	N N N CH
71 CF <sub>3</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 72 CF <sub>2</sub> H H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 73 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 74 CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H5 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 75 CO <sub>2</sub> 1C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 76 NO <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 Cl H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	N N CH
72 CF <sub>2</sub> H H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 73 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 74 CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H5 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 75 CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 76 NO <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 Cl H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	N CH
73 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 74 CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H5 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 75 CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 76 NO <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 Cl H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	СН
15	
74	СН
76 NO <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 Cl H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	, ,
20 77 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 78 SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 C1 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N (CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	СН
78 SO <sub>2</sub> N (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 79 Cl H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N (CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	СН
79 C1 H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub> 80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	СН
80 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	СН
	СН
	СН
B1 OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	СН
82 OSO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	СН
83 CF <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	СН
30 84 CF <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> H OCH <sub>3</sub>	СН
85 CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> Cl OCH <sub>3</sub>	N
86 CO <sub>2</sub> C2H <sub>5</sub> H H CF <sub>2</sub> Cl OCH <sub>3</sub>	N
87 CO <sub>2</sub> iC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> H H CF <sub>2</sub> C1 OCH <sub>3</sub>	N
88 NO <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> Cl OCH <sub>3</sub>	И
89 SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> Cl OCH <sub>3</sub>	N
90 SO <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H H CF <sub>2</sub> Cl OCH <sub>3</sub>	N
40 91 C1 H H CF <sub>2</sub> C1 OCH <sub>3</sub>	И
92 N(CH <sub>3</sub> ) SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> C1 OCH <sub>3</sub>	И
93 OSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> C1 OCH <sub>3</sub>	N
	N
45 95 CF <sub>3</sub> H H CF <sub>2</sub> Cl OCH <sub>3</sub>	N
96 CF <sub>2</sub> H H H CF <sub>2</sub> Cl OCH <sub>3</sub>	

13

1	Nr.	R1	R <sup>2</sup>	R	Y	х	Z
9	97	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	3-F	Н	Cl	OCH <sub>3</sub>	СН
111 -	98	CF <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	н	Н	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N
5	99	CF <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	H .	н	CH3	OCH <sub>3</sub>	N
1	100	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	н	F	осн3	СН

10 Selbstverständlich können als Komponente a) auch Mischungen mehrerer Sulfonylharnstoffe eingesetzt werden.

Als Komponente b) enthalten die erfindungsgemäßen Festformulierungen eines oder mehrere sulfat- oder sulfonathaltige Tenside.

15

Entsprechende Produkte sind beispielsweise beschrieben in McCutheon's, Emulsifiers and Detergents, Volume 1 1994, North American Edition, McCutheson Division, Glen Rock, NJ, USA, oder in Volume 2 des entsprechenden Werks (International Edition). Weiterhin sei genannt "Surfactants in Europe", A Directory of surface active agents available in Europe, 2. Auflage, 1989, Terg Data, Darlington, England.

Beispielhaft seien hier Alkylsulfate (Texapon®), Alkylsulfonate

25 (Lutensit® A-PS, Hostapur® SAS, Witconate® NAS, Texapon®SCO) Alkylbenzolsulfonate (Lutensit® ALB-N - BASF, Rhodacal® - American Cyanamid), alpha-Olefinsulfonate (Witconate® AOS, Hostapur® OSB), Alkylpolyglykolethersulfonate, Alkylethersulfate (Witcolate®, Lutensit® A-ES) Alkylpolyglykolethersulfate, Polyoxyalkylen-alkylarylether-sulfate, Polyoxyalkylen-styrylethersulfate und Dialkylsulfosuccinate (Lutensit® ABO - BASF, Aerosol® OT - American Cyanamid, Emcol® - Witco, Geropon® - Rhone Poulenc) sowie deren Na-, K-, Ca und Ammoniumsalze oder deren Mischungen genannt.

35 Besonders bevorzugt werden Alkylsulfonate, Paraffinsulfonate und Olefinsulfonate, die einen C<sub>8</sub>-C<sub>25</sub>, vorzugsweise einen C<sub>10</sub>-C<sub>20</sub> - Alkylrest tragen. Entsprechende Produkte sind unter den Bezeichnungen Lutensit<sup>®</sup> A-PS (BASF AG), Hostapur<sup>®</sup> SAS 60, Hostapur<sup>®</sup> OS (beide Hoechst AG), Witconate<sup>®</sup> NAS 8, Witconate<sup>®</sup> AOS, Witconate<sup>®</sup> 3203, Witconate<sup>®</sup> 1840-X (alle Witco Corporation) oder Texapon<sup>®</sup> SCO (Henkel KGaA) kommerziell erhältlich.

Der Anteil der Komponente a) an den erfindungsgemäßen festen Mischungen liegt im allgemeinen im Bereich von 0,5 bis 45 75 Gew.%, vorzugsweise von 1 bis 25 Gew.%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Formulierung.

14

Der Anteil der sulfat oder sulfonathaltigen Tenside (Komponente b) liegt im allgemeinen im Bereich von 1 bis 75, insbesondere 1 bis 50 und besonders bevorzugt 5 bis 25 Gew.%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Formulierung.

5

Neben den Komponenten a) und b) können die erfindungsgemäßen festen Mischungen noch weitere, mit Sulfonylharnstoffen mischbare bzw. synergistisch wirksame andere Wirkstoffe enthalten. Entsprechende Produkte sind dem Fachmann bekannt und in der

- 10 Literatur beschrieben. Die folgenden Gruppen von weiteren Wirkstoffen seien beispielhaft unter Verwendung ihrer INN (in englischer Sprache) genannt:
- c1: 1,3,4-Thiadiazole :
  15 buthidazole, cyprazole;
  - c2: Amide:

allidochlor (CDAA), Benzoylprop-ethyl, Bromobutide, chlorthiamid, dimepiperate, dimethenamid, diphenamid, etobenzanid (benzchlomet), 20 flamprop-methyl, fosamin, isoxaben, monalide, naptalame, pronamid

c3: Aminophosphorsäuren:

bilanafos (bialaphos), buminafos, glufosinate-ammonium, glypho-`
25 sate, sulfosate

c4: Aminotriazole:
Amitrol;

30 c5: Anilide:

anilofos, mefenacet, thiafluamide;

c6: Aryloxyalkansäuren

2,4-D, 2,4-DB, clomeprop, dichlorprop, dichlorprop-P, (2.,4-DP-P),

35 fenoprop (2,4,5-TP), fluoroxypyr, MCPA, MCPB, mecoprop, mecoprop-P, napropamide, napropanilide, triclopyr;

c7: Benzoesäuren:

chloramben, dicamba;

40

c8: Benziothiadiazinone:

c9: Bleacher:

Bentazon:

45 clomazone (dimethazone), diflufenican, fluorochloridone, flupoxam, fluridone, pyrazolate, sulcotrione (chlor-mesulone) isoxa-

15

flutol, 2-(2'-Chlor-3'-Ethoxy-4'-ethylsulfonyl-benzoyl)-4-methyl-cyclohexan-1,3-dion;

c10: Carbamate:asulam, barban, butylate, carbetamide, chlorbufam, 5 chlorpropham, cycloate, desmedipham, diallate, EPTC, esprocarb, molinate, orbencarb, pebulate, phenisopham, phenmedipham, propham, prosulfocarb, pyributicarb, sulfallate (CDEC), terbucarb, thiobencarb (benthiocarb), tiocarbazil, triallate, vernolate;

10 cl1: Chinolinsauren:
 quinclorac, quinmerac;

c12: Chloracetanilide:

acetochlor, alachlor, butachlor, butenachlor, diethatyl ethyl, 15 dimethachlor, dimethenamide (vgl. auch unter Kategorie c2) metazachlor, metolachlor, pretilachlor, propachlor, prynachlor, terbuchlor, thenylchlor, xylachlor;

c13:Cyclohexenone:

- 20 alloxydim, caloxydim, clethodim, cloproxydim, cycloxydim, sethoxydim, tralkoxydim, 2-{1-[2-(4-Chlor-phenoxy) propyloxyimino] butyl}-3-hydroxy-5-(2H-tetrahydrothiopyran-3-yl)-2-cyclohexen-l-on;
- 25 c14: Dichlorpropionsauren:
   dalapon;

c15: Dihydrobenzofurane:
ethofumesate;

30

c16: Dihydrofuran-1-one:
flurtamone;

c17: Dinitroaniline:

35 benefin, butralin, dinitramin, ethalfluralin, fluchloralin, isopropalin, nitralin, oryzalin, pendimethalin, prodiamine, profluralin, trifluralin;

c18: Dinitrophenole:

40 bromofenoxim, dinoseb, dinoseb-acetat, dinoterb, DNOC;

16

c19: Diphenylether:

acifluorfen-sodium, aclonifen, bifenox, chlornitrofen (CNP), difenoxuron, ethoxyfen, fluorodifen, fluoroglycofen-ethyl, fomesafen, furyloxyfen, lactofen, nitrofen, nitrofluorfen, oxyfluorfen;

5

c20: Dipyridylene:

cyperquat, difenzoquat-methylsulfat, diquat, paraquat-dichlorid;

c21: Harnstoffe:

10 benzthiazuron, buturon, chlorbromuron, chloroxuron, chlortoluron, cumyluron, dibenzyluron, cycluron, dimefuron, diuron, dymron, ethidimuron, fenuron, fluormeturon, isoproturon, isouron, karbutilat, linuron, methabenzthiazuron, metobenzuron, metoxuron, monolinuron, monuron, neburon, siduron, tebuthiuron, trimeturon;

15

c22: Imidazole:

iscarbamide;

c23: Imidazolinone:

20 imazamethapyr, imazapyr, imazaquin, imazethabenz-methyl (imazame), imazethapyr, imazamox;

c24: Oxadiazole:

methazole, oxadiargyl, oxadiazone;

25

c25: Oxirane:

tridiphane

c26: Phenole:

30 bromoxynil, ioxynil;

c27: Phenoxypropionsäureester

clodinafop, cyhalofop-butyl, diclofop-methyl, fenoxaprop-ethyl, fenoxaprop-p-ethyl, fenthiapropethyl, fluazifop-butyl, fluazi-

35 fop-p-butyl, haloxyfop-ethoxyethyl, haloxyfop-methyl, haloxyfop-p-methyl, isoxapyrifop, propaquizafop, quizalofop-ethyl,
guizalofop-p-ethyl, quizalofoptefuryl;

c28: Phenylessigsäuren:

40 chlorfenac (fenac);

c29: Phenylpropionsauren:
chlorophenprop-methyl;

PCT/EP98/00413

17

c30: Protoporphyrinogen-IX-Oxydase-Hemmer: benzofenap, cinidon-ethyl, flumiclorac-pentyl, flumioxazin, flumipropyn, flupropacil, fluthiacet-methyl, pyrazoxyfen, sulfentrazone, thidiazimine, carfentrazone, azafenidin;

5

c31: Pyrazole:
nipyraclofen;

c32: Pyridazine:

10 chloridazon, maleic hydrazide, norflurazon, pyridate;

c33: Pyridincarbonsauren:
clopyralid, dithippyr, picloram, thaizopyr;

15 c34: Pyrimidylether:

pyrithiobac-acid, pyrithiobac-sodium, pyriminobac-methyl, bispyribenzoxim, bispyribac-sodium;

c35: Sulfonamide:

20 flumetsulam, metosulam, cloransulam-methyl, diclosulam;

c36: Triazine:

ametryn, atrazin, aziprotryn, cyanazine, cyprazine, desmetryn, dimethamethryn, dipropetryn, eglinazin-ethyl, hexazinon, procya-

25 zine, prometon, prometryn, propazin, secbumeton, simazin, simetryn, terbumeton, terbutryn, terbutylazin, trietazin, dimesyflam;

c37: Triazinone:

ethiozin, metamitron, metribuzin;

30

c38: Triazolcarboxamide:
triazofenamid;

c39: Uracile:

35 bromacil, lenacil, terbacil;

c40: Verschiedene :

benazolin, benfuresate, bensulide, benzofluor, butamifos, cafenstrole, chlorthal-dimethyl (DCPA), cinmethylin, dichlobenil,

40 endothall, fluorbentranil, mefluidide, perfluidone, piperophos, diflufenzopyr, diflufenzopyr-natrium

oder die umweltverträglichen Salze der vorstehend genannten Wirkstoffgruppen.

45

Bevorzugte weitere Wirkstoffe c) sind z.B. bromobutide, dimethenamide, isoxaben, propanil,

glufosinate-ammonium, glyphosate, sulfosate,
mefenacet,thiafluamide,

2,4-D, 2,4-DB, dichlorprop, dichlorprop-P,

dichlorprop-P(2,4-DP-P), fluoroxopyr, MCPA, mecoprop, mecoprop-P,

5 dicamba,

Bentazon,

clomazone, diflufenican, sulcotrione, isoxaflutole, phenmedipham, thiobencarb.

quinclorac, quinmerac,

10 acetochlor, alachlor, butachlor, metazachlor, metolachlor, pretilachlor,

butroxydim, caloxydim, clethodim, cycloxydim, sethoxydim, tralko-xydim, 2-{1-[2-(4-Chlor-phenoxy) propyloxyimino] butyl}-3-hydroxy-5-(2H-tetrahydrothiopyran-3-yl)-2-cyclohexen-1-on,

15 pendimethalin,

acifluorfen-sodium, bifenox, fluoroglycofen-ethyl, fomesafen, lactofen,

chlortoluron, cycluron, dymron, isoproturon, metabenzthiazuron, imazaquin, imazamox, imazethabenz-methyl, imazethapyr,

20 bromoxynil, ioxynil,

clodinafop, cyhlaofop-butyl, fenoxyprop-ethyl, fenoxaprop-p-ethyl, haloxyfop-p-methyl,

cinidon-ethyl, flumiclorac-pentyl, carfentrazone, flumipropyn, fluthiacet-methyl,

25 pyridate,

clopyralid,

bispyribac-sodium, pyriminobac-methyl,

flumetsulam, metosulam,

atrazin, cyanazine, terbutylazine,

30 benazolin, benfuresate, cafenstrole, cinemthylin, ammonium-bentazon, cloquintocet, diflufenzopyr, diflufenzopyr-Natrium, pyraflufen-ethyl.

Insbesondere bevorzugt sind folgende Verbindungen c):

35

2,4-D, Dichlorprop-P, MCPA, mecoprop-P,

dicamba,

bentazon,

diflufenican, sulcotrione,

40 quinclorac,

caloxydim, cycloxydim, sethoxydim, 2-{1-[2-(-(4-Chlor-phenoxy) propyloxyimino) butyl}-3-hydroxy-5-(2H-tetrahydrothiopy-ran-3-y1)-2-cyclohexen-1-on,

acifluorfen-sodium, fluoroglycofen-ethyl,

45 bromoxynil,

fenoxyprop-ethyl,

cinidon-ethyl,

19

Atrazin, terbutylazin, ammonium-bentazon, cloquintocet, thiafluamid, isoxaflutole, diflufenzopyr, diflufenzopyr-Na, carfentrazone, imazamox.

5

Ganz besonders bevorzugt sind folgende Verbindungen c):

2,4-D, dichlorprop-P, Mecoprop-P, MCPA, ammonium-bentazon, Bentazon, diflufenican, quinclorac, 2-{1-[2-(-(4-Chlor-phenoxy) propy-10 loxyimino] butyl}-3-hydroxy-5-(2H-tetrahydrothiopyran-3-yl)-2-cy-clohexen-l-on, caloxydim, cycloxydim, sethoxydim, fluoroglycofenethyl, cinidon-ethyl, atrazin, terbutylazine, dicamba, diflufenzopyr und diflufenzopyr-Na.

15 Der Anteil der weiteren Wirkstoffe c), wenn solche vorhanden sind, liegt im allgemeinen im Bereich von 0,5 bis 75, vorzugsweise von 1 bis 60 Gew.% der Formulierung.

Neben den vorstehend beschriebenen Komponenten a), b) und c)
20 können die erfindungsgemäßen festen Mischungen noch an sich
bekannte Formulierungshilfsmittel enthalten.

Als oberflächenaktive Stoffe kommen dabei die Alkali-, Erdalkalioder Ammoniumsalze von aromatischen Sulfonsäuren, z.B. Lignin-,

- 25 Phenol-, Naphthalin- und Dibutylnaphthalinsulfonsäure, sowie von Fettsäuren, Alkylpolyglykoside, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und seiner Derivate mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphtalins bzw. der Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Phenols oder
- 30 der Phenolsulfonsäure mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Phenols mit Formaldehyd und Natriumsulfit, Polyoxyethylenoctylphenolether, ethoxyliertes Isooctyl-, Octyl- oder Nonylphenol, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkonole, Isotridecylalkohol, Fettalkohol/Ethylenoxid-Kondensate, ethoxylier-
- 35 tes Rizinusöl, Polyoxyethylenalkylether, ethoxylierte Triarylphenole, Salze phosphatierter Triarylphenolethoxylate Polyoxypropylenalkylether, Laurylalkoholpolyglykoletheracetat, Sorbitester, Ligninsulfit-Ablaugen oder Methylcellulose oder deren Mischungen in Betracht.

40

Bei Mitverwendung oberflächenaktiver Stoffe liegt deren Anteil im allgemeinen im Bereich von 0,5 bis 25 Gew.%, bezogen auf das Gesamtgewicht der festen Mischung.

20

Die erfindungsgemäßen festen Mischungen können auch zusammen mit Trägermaterialien verwendet werden. Beispielhaft seien als Trägerstoffe erwähnt:

- 5 Mineralerden wie Kieselsäuren, Kieselgele, Silikate, Talkum, Kaolin, Attaclay, Kalkstein, Kreide, Löß, Ton, Dolomit, Diatome-enerde, Calciumsulfat, Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel wie Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat, Thioharnstoff und Harnstoff, pflanzliche Produkte
- 10 wie Getreidemehle, Baumrinden-, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver, Attapulgite, Montmorillonite, Glimmer, Vermiculite, synthetische Kieselsäuren und synthetische Calciumsilicate oder deren Mischungen.
- 15 Als weitere Zusatzstoffe in an sich üblichen Mengen können ferner eingesetzt werden:

Wasserlösliche Verbindungen oder Salze wie:

- 20 Natriumsulfat, Kaliumsulfat, Natriumchlorid, Kaliumchlorid, Natriumcetat, Ammoniumhydrogensulfat, Ammoniumchlorid, Ammoniumacetat, Ammoniumformiat, Ammoniumoxalat, Ammoniumcarbonat, Ammoniumhydrogencarbonat, Ammoniumthiosulfat, Ammoniumhydrogendiphosphat, Ammoniumdihydrogenmonophosphat, Ammoniumnatriumhydro-
- 25 genphosphat, Ammoniumthiocyanat, Ammoniumsulfamat oder Ammonium-carbamat;

Bindemittel, wie:

30 Polyvinylpyrrolidon, Polyvinylalkohol, partiell hydrolysiertes Polyvinylacetat, Carboxymethylcellulose, Stärke, Vinylpyrrolidon/ Vinylacetat-Copolymere und Polyvinylacetat oder deren Mischungen;

Schmiermittel, wie:

35

Mg-Stearat, Na-Stearat, Talkum oder Polyethylenglykol oder deren Mischungen;

Entschäumer, wie:

40

Silikonemulsionen, langkettige Alkohole, Phosphorsäureester, Acetylendiole, Fettsäuren oder fluororganische Verbindungen,

und .

45

Komplexbildner, wie:

Salze der Ethylendiamintetraessigsäure (EDTA), Salze der Trinitrilotriessigsäure oder Salze von Polyphosphorsäuren oder deren Mischungen.

5 Die erfindungsgemäßen festen Mischungen können in Form von Pulver, Granulat, Briketts, Tabletten und ähnliche Formulierungsvarianten hergestellt werden. Neben Pulvern sind dabei Granulate besonders bevorzugt. Bei den Pulvern kann es sich um wasserlösliche oder wasserdispergierbare Pulver handeln. Bei den Granulaten kann es sich um wasserlösliche oder wasserdispergierbare Granulate zum Einsatz in der Spritzapplikation oder um sog. Streugranulate zur Direktapplikation handeln. Die mittlere Teil-

chengröße der Granulate liegt im allgemeinen zwischen 200 µm und

Die erhaltenen Granulatformulierungen sind staubfreie, freifließende, nicht verbackende Produkte, die in kaltem Wasser gut löslich bzw. dispergierbar sind.

2 mm.

- 20 Aufgrund ihrer Eigenschaften können die Produkte leicht in größeren Mengen abgefüllt werden. Neben Gebinden wie Kunststoff-, Papier-, Laminatsäcken oder Beuteln können sie in Kartons oder anderen Bulk-Containern gehandhabt werden. Um eine Exposition des Anwenders weiter zu vermeiden, ist es möglich, die Produkte in
- 25 wasserlöslichen Folienbeuteln, wie z.B. Polyvinylalkohol-Folienbeuteln, zu verpacken, die direkt in den Spritztank gegeben werden und sich dort auflösen. Für solche wasserlöslichen Folien können eingesetzt werden u.a. Polyvinylalkohol oder Cellulose-Derivaten wie Methylcellulose, Methyl-hydroxypropyl-cellulose
- 30 oder Carboxymethylcellulose. Durch Portionierung in anwendungsgerechter Größe kommt der Anwender nicht mehr mit dem Produkt in Berührung. Vorzugsweise werden die wasserlöslichen Beutel in einer wasserdampfundurchlässigen äußeren Hülle wie Polyethylen-Folie, polyethylen-laminiertes Papier oder Alufolie verpackt.

Die erfindungsgemäßen Festformulierungen lassen sich nach verschiedenen, dem Fachmann bekannten Verfahren herstellen.

Als bevorzugte Herstellverfahren für die genannten Formulierungen 40 sind die Extrudergranulation, Sprühtrocknung, Wirbelschichtagglomeration, Mischergranulation und die Tellergranulation zu nennen.

Besonders geeignet ist die Wirbelschichtgranulation (WSG). Je 45 nach gewünschter Zusammensetzung der Formulierung wird eine wässrige Lösung, Emulsion oder Suspension, die alle Rezeptur-

22

bestandteile enthält, in einer WSG-Apparatur versprüht und agglomeriert.

Wahlweise können aber auch Wirkstoffsalze und/oder anorganische
5 Ammoniumsalze in der Apparatur vorgelegt werden und mit einer
Lösung oder Emulsion/Suspension der restlichen Rezepturbestandteile besprüht und dabei agglomeriert werden. Ferner ist es
möglich, wässrige Lösungen, Emulsionen oder Suspensionen, die
bestimmte Rezepturbestandteile enthalten, nacheinander auf ein
10 Wirkstoffgranulat, ein Wirkstoffsalz und/oder ein anorganisches
Ammoniumsalz aufzutragen und so verschiedene umhüllende Schichten
zu erhalten.

Im allgemeinen erfolgt im Zuge der Wirbelschichtgranulierung eine 15 ausreichende Trocknung des Granulats. Es kann jedoch vorteilhaft sein, der Granulation einen separaten Trocknungsschritt im gleichen oder in einem separaten Trockner nachzuschalten. Im Anschluß an die Granulation/Trocknung wird das Produkt abgekühlt und gesiebt.

20

Ein weiteres besonders geeignetes Verfahren ist die Extrudergranulation. Zur Extrudergranulierung eignen sich vorzugsweise Korb-, Radial- oder Dome-Extruder mit geringer Verdichtung des Granulatkorns.

25

Zur Granulation wird eine Feststoffmischung in einem geeigneten Mischer mit einer Granulierflüssigkeit angeteigt, bis eine extrudierbare Masse entsteht. Diese wird in einem der genannten Extruder extrudiert. Zur Extrusion werden Lochgrößen zwischen 0,3 und 3 mm verwendet (vorzugsweise 0,5-1,5mm). Als Feststoffmischungen dienen Gemische aus Wirkstoffen, Formulierungshilfsmitteln und ggf. wasserlöslichen Salzen. Diese werden im allgemeinen vorgemahlen. Teilweise ist es ausreichend, wenn nur die wasserunlöslichen Stoffe in geeigneten Mühlen vorgemahlen werden.

35

Als Granulierflüssigkeit eignet sich Wasser, die erfindungsgemäßen sulfat- oder sulfonathaltigen Tenside oder wässrige Lösungen davon. Weiterhin geeignet sind wässrige Lösungen von anorg. Salzen, nichtionischen Tensiden, anionischen Tensiden, 40 Lösungen von Bindemitteln wie Polyvinylpyrrolidon, Polyvinylalkohol, Carboxymethylcellulose, Stärke, Vinylpyrrolidin/Vinylacetat-Copolymere, Zucker, Dextrin oder Polyethylenglykol. Nach Extrudergranulation wird das erhaltene Granulat getrocknet und ggf. gesiebt um von Grob- und Feinanteil abzutrennen.

Vergleichsbeispiel 1:

Eine Vormischung bestehend aus:

5 73,1 g SU 1 (Verbindung Nr. 47 aus Tabelle 1) (techn. 95,7%)

8 g Tamol<sup>R</sup> NH

17,9 g UfoxaneR 3A

wurde gemischt und in einer Rotorschnellmühle vermahlen.

10

Im weiteren wurden:

7,1 g Vormischung1

5 g Extrusil<sup>R</sup> (Degussa)

15 77,9 g Ammoniumsulfat

in einem Moulinette Haushaltsmischer mit 24g Klearfac<sup>R</sup> AA-270 als 50%ige wässrige Lösung vermischt. Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (KAR-75, Fitzpatrick Europe) extrudiert.

20 Die erhaltenen feuchten Granulate wurden im Trockenschrank getrocknet.

# Vergleichsbeispiel 2

25 Fine Vormischung bestehend aus:

73,1 g SU 1 (techn. 95,7%)

8 g Tamol<sup>R</sup> NH

17,9 g Ufoxane<sup>R</sup> 3A

30

wurde gemischt und in einer Rotorschnellmühle vermahlen.

Im weiteren wurden:

35 7,1 g Vormischung

15 g Extrusil<sup>R</sup> (Degussa)

77,9 g Ammoniumsulfat

in einem Moulinette Haushaltsmischer mit 23g Armoblem<sup>R</sup> 557 als 40 50%ige wässrige Lösung vermischt. Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (KAR-75, Fitzpatrick Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden im Trockenschrank getrocknet.

### Vergleichsbeispiel 3

Eine Vormischung bestehend aus:

5 73,1 g SU 1 (techn. 95,7%)

8 g Tamol<sup>R</sup> NH

17,9 g UfoxaneR 3A

wurde gemischt und in einer Rotorschnellmühle vermahlen.

10

Im weiteren wurden:

7,1 g Vormischung

. 15 g Extrusil<sup>R</sup> (Degussa)

15 77,9 g Ammoniumsulfat

in einem Moulinette Haushaltsmischer mit 29g Lutensol<sup>R</sup> ON 80 als 50%ige wässrige Lösung vermischt. Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (KAR-75, Fitzpatrick Europe) extrudiert.
20 Die erhaltenen feuchten Granulate wurden im Trockenschrank ge-

trocknet.

### Vergleichsbeispiel 4

## 25 Eine Mischung bestehend aus:

6,9 g Metsulfuron-Methyl (techn. 99%)

3 g Tamol<sup>R</sup> NH

6 g UfoxaneR 3A

30 15 g Extrusil<sup>R</sup>

43,1 g Ammonsulfat

wurde intensiv vermischt und mittels einer Laborrotorschnellmühle vermahlen. Die erhaltene Pulvermischung wurde in ei-35 nem Planetenmischer (Kenwood Chef) mit 17 Teilen Lutensol<sup>R</sup> ON 30 vermischt. Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (DGL-1, Fitzpatrick Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden in einem Wirbelbetttrockner getrocknet.

### 40 Beispiel 1

Eine Vormischung bestehend aus:

73,1 g SU 1 (techn. 95,7%)

45 8 g Tamol<sup>R</sup> NH

17,9 g Ufoxane<sup>R</sup> 3A

wurde gemischt und in einer Rotorschnellmühle vermahlen.

Im weiteren wurden:

5 7,1 g Vormischung

5 g Tamol<sup>R</sup> NH

58,9 g Ammoniumsulfat

3 g Sipernat<sup>R</sup> 22

25 g Lutensit<sup>R</sup> A-LBN

10 1 g Antischaumemulsion SRE

in einem Moulinette Haushaltsmischer mit 14 ml Wasser angeteigt. Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (KAR-75, Fitzpatrick Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden im Trockenschrank getrocknet.

## Beispiel 2

Eine Vormischung bestehend aus:

20

73,1 g SU 1 technisch

17,9 g UfoxaneR 3A

8 g Tamol<sup>R</sup> NH

25 wurde gemischt und in einer Rotorschnellmühle vermahlen.

Im weiteren wurden:

7,1 g Vormischung

30 15 g Extrusil<sup>R</sup>

52,9 g Ammoniumsulfat

25 g Lutensit<sup>R</sup> A-PS

in einem Moulinette Haushaltsmischer mit 14 ml Wasser angeteigt. 35 Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (KAR-75, Fitzpatrick Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden im Trockenschrank getrocknet.

# Beispiel 3

40

Eine Vormischung bestehend aus:

73,1 g SU 1 (techn. 95,7%)

8 g Tamol<sup>R</sup> NH

45 17,9 g Ufoxane<sup>R</sup> 3A

wurde gemischt und in einer Rotorschnellmühle vermahlen.

Im weiteren wurden:

5 7,1 g Vormischung

15 g Extrusil<sup>R</sup> (Degussa)

52,9 g Kaliumsulfat

24 g Lutensit<sup>R</sup> AP-S

10 in einem Moulinette Haushaltsmischer vermischt. Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (KAR-75, Fitzpatrick Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden im Trockenschrank getrocknet.

#### 15 Beispiel 4

Eine Mischung bestehend aus:

5,1 g SU 1 (techn. 98,54%)

20 3 g Tamol<sup>R</sup> NH

6 g UfoxaneR 3A

15 g Extrusil<sup>R</sup> (Degussa)

44,9g Ammoniumsulfat

25 wurde gemischt und in einer Rotorschnellmühle vermahlen.

Das erhaltene Pulver wurde in einem Moulinette Haushaltsmischer mit 25g Witconate<sup>R</sup> 3203 und 1 g Antischaummittel SRE vermischt. Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (KAR-75,

30 Fitzpatrick Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden im Trockenschrank getrocknet.

#### Beispiel 5

35 Eine Mischung bestehend aus:

5,1 g SU 1 (techn. 98,54%)

3 g Tamol<sup>R</sup> NH

6 g Ufoxane<sup>R</sup> 3A

40 15 g Extrusil<sup>R</sup> (Degussa)

44.9 g Ammoniumsulfat

wurde gemischt und in einer Rotorschnellmühle vermahlen. Das erhaltene Pulver wurde in einem Moulinette Haushaltsmischer mit 25g 45 Witconate<sup>R</sup> NAS 8 und 1 g Antischaummittel SRE vermischt. Die er-

haltene Masse wurde mittels eines Extruders (KAR-75, Fitz-

27

patrick Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden im Trockenschrank getrocknet.

### Beispiel 6

5

Eine Vormischung bestehend aus:

5,1g SU 1 (techn. 98,5%)

3,1g Cinidon-Ethyl (techn. 98%)

10 lg Tamol<sup>R</sup> NH

2g Ufoxane<sup>R</sup> 3A

15g Extrusil<sup>R</sup> (Degussa)

47,8g Ammoniumsulfat

15 wurde gemischt und in einer Strahlmühle vermahlen.

Im weiteren wurden:

74g Vormischung

20 25g Lutensit<sup>R</sup> APS (Alkylsulfonat, BASF AG, techn. 65%)

1g Antischaummittel SRE

in einem Planetenmischer (Kenwood-Chef) vermischt und mit insgesamt 6,5g Wasser (bezogen auf 100g Produkt) versetzt. Die erhal-

25 tene Masse wurde mittels eines Extruders (DGL-1, Fitzpatrick Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden in einem Wirbelbetttrockner getrocknet. Man erhielt ein gut dispergierendes Granulat.

#### 30 Beispiel 7

Eine Vormischung bestehend aus:

5,1 g SU 1 (techn. 98,5%)

35 3,1 g .Cinidon-Ethyl (techn. 98%)

1 g Tamol<sup>R</sup> NH

2 g Ufoxane<sup>R</sup> 3A

15 g Extrusil<sup>R</sup> (Degussa)

47,8 g Ammoniumsulfat

40

wurde gemischt und in einer Strahlmühle vermahlen.

Im weiteren wurden:

- 74 g Vormischung
- 22,5 g Lutensit<sup>R</sup> APS (Alkylsulfonat, BASF AG, techn. 65%)
- 1 g Antischaummittel SRE

5 in einem Planetenmischer (Kenwood-Chef) vermischt und mit insgesamt 5 g Wasser (bezogen auf 100 g Produkt) versetzt. Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (DGL-1, Fitzpatrick Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden in einem Wirbelbetttrockner getrocknet. Man erhielt ein gut dispergierendes Granulat.

#### Beispiel 8

Eine Vormischung bestehend aus:

15

- 6 g SU1
- 10 g Clefoxydim-Lithium
- 10 g Extrusil<sup>R</sup>
- 10 g Harnstoff
- 20 3 g Morwet<sup>R</sup> EFW
  - 1 g Aerosol<sup>R</sup> OT B
  - 40 g Tamol<sup>R</sup> NH

wurde intensiv vermischt und mittels einer Luftstrahlmühle
25 vermahlen. Die so erhaltene Pulvermischung wurde in einem
Planetenmischer (Kenwood Chef) mit 20 Teilen Lutensit<sup>R</sup> APS vermischt. Zur Erzeugung einer extrudierfähigen Masse wurden weiterhin 1,8% Wasser zugegeben. Die erhaltene Masse wurde mittels
eines Extruders (DGL-1, Fitzpatrick Europe) extrudiert. Die er30 haltenen feuchten Granulate wurden in einem Wirbelbetttrockner
getrocknet.

### Beispiel 9

- 35 Eine Mischung bestehend aus:
  - 6,9 g Metsulfuron-Methyl (techn. 99%)
  - 3 g Tamol<sup>R</sup> NH
  - 6 g Ufoxane<sup>R</sup> 3A
- 40 15 g Extrusil<sup>R</sup>
  - 43,1 g Ammonsulfat

wurde intensiv vermischt und mittels einer Laborrotorschnellmühle vermahlen. Die erhaltene Pulvermischung wurde in einem Planeten-

45 mischer (Kenwood Chef) mit 25 Teilen Lutensit<sup>R</sup> APS vermischt. Die erhaltene Masse wurde mittels eines Extruders (DGL-1, Fitzpatrick

29

Europe) extrudiert. Die erhaltenen feuchten Granulate wurden in einem Wirbelbetttrockner getrocknet.

Die nachstehende Tabelle erläutert die in den Beispielen einge-5 setzten Komponenten:

Tabelle 2:

10	Name	chem. Bezeichnung	Bezugsquelle
	Tamol <sup>R</sup> NH	Naphthalinsul- fonsäure-Formalde- hyd-Kondensat	BASF AG
	Ufoxane <sup>R</sup> 3A	Na-Ligninsulfonat	Borregaard
15	Morwet <sup>R</sup> D425	Naphthalinsul. fonsäure-Formalde. hyd-Kondensat	BASF AG
	Wettol <sup>R</sup> NT 1	Alkyl-Naphthalinsul- fonat	BASF AG
20	Extrusil <sup>R</sup>	hochdisperses Cal- ciumsilicat	Degussa
	Sipernat <sup>R</sup> 22	hochdisperse Kie- selsäure	Degussa
	Antischaummittel SRE	Silikonõlemulsion	Wacker-Chemie
25	Lutensol <sup>R</sup> ON 30	Fettalkoholethoxylat (3EO)	BASF AG
	Lutensol <sup>R</sup> ON 60	Fettalkoholethoxylat (6EO)	BASF AG
	Lutensol <sup>R</sup> ON 80	Fettalkoholethoxylat (8EO)	BASF AG
30	Lutensit <sup>R</sup> A-PS	Na-Alkansulfonat	BASF AG
	Lutensit <sup>R</sup> A-LBN	Na-Alkylbenzolsulfo- nat	BASF AG
2-	Armoblem <sup>R</sup> 557	ethoxyliertes Fetta- min	Akzo
35	Klearfac <sup>R</sup> AA-270	phosphatiertes Fet- talkoholethoxylat	BASF Corporation
	Morwet <sup>R</sup> EFW	Anionischer Netzmit- tel-Blend	Witco
40	Witconate 3203	Na-alpha-Olefinsul- fonat	Witco
	Witconate NAS 8	Na-Alkansulfonat	Witco
	Aerosol OT-B	Na-Dioctylsulfosuc- cinat	American Cyanamid
45	SU-1	Verb. 47 aus Tabelle 1	

	Name	chem. Bezeichnung	Bezugsquelle
5	Clefoxydim	2-{1-[2-(4-Chlorphe- noxy)-propyloxya- mino]-butyl}-5-te- trahydrothiopy- ran-3-yl-cyclo- hexan-1,3-dion	•
10	Cinidon-ethyl	Ethyl-(Z)-2-chlor-3- [2-chlor-5-(4,5,6,7- tetrahydro-1,3-diox- oisoindol- dion-2-yl-)-phe- nyl]acrylat	

### Prüfmethoden

. .

15 Der Wirkstoffgehalt an SU der Formulierungen gemäß den vorstehenden Beispielen wurde jeweils mittels quantitativer HPLC bestimmt, und wird in Tabelle 3 in Prozent angegeben.

### Versuche zur Lagerstabilität:

20

Zur Untersuchung der Lagerstabilität wurden Proben der jeweiligen Formulierung gemäß den Beispielen 1-9 und den Vergleichsbeispielen 1 bis 4 für eine bestimmte Zeit (14 d oder 42 d) in fest verschlossenen Glasgefäßen bei der jeweils angegebenen Temperatur 25 (40 °C, 50 °C bzw. 54 °C) gelagert. Anschließend werden die Proben untersucht und mit dem Vergleichswert zu Beginn der Lagerung (Nullwert) verglichen. Der Wirkstoffgehalt wird als relativer Anteil des SU, bezogen auf den Nullwert (in Prozent) angegeben. Die Lagerversuche wurden in Anlehnung an die Methode CIPAC MT 46 30 durchgeführt. Dabei wird die Langzeitstabilität eines Produkts durch Kurzlagerung bei erhöhter Temperatur abgeschätzt.

Tabelle 3 gibt die Ergebnisse aus der Bestimmung der Lagerstabilität der hergestellten festen Mischungen aus den Beispielen 1-9 35 und den Vergleichsbeispielen 1-4 wieder.

Die Ergebnisse zeigen die überlegenen Eigenschaften der erfindungsgemäßen festen Mischungen.

Tabelle 3:

5	Bsp Nr.	Adjuvant	Wirkstoffgehalt in Gew.%	rel.Wirkstoffge- halt SU nach 14 d, 54°C
	V1	Klearfac <sup>R</sup> AA-270	4,3	0
	V2	Armoblem <sup>R</sup> 557	3,9	13
	V3	Lutensit <sup>R</sup> ON 60	3,2	14
10	V4	Lutensol <sup>R</sup> ON 30	7,3	48
	1	Lutensit <sup>R</sup> A-LBN	5	90
	2	Lutensit <sup>R</sup> A-PS	5,1	. 88
	3	Lutensit <sup>R</sup> A-PS	5,5	100
15	4	Witconate <sup>R</sup> 3203	5,5	93
13	5	Witconate <sup>R</sup> NAS 8	5,6	90
	6	Lutensit <sup>R</sup> A-PS	5,38	95
	7	Lutensit <sup>R</sup> A-PS	5,57	941
	8	Lutensit <sup>R</sup> A-PS	6,4	100
20	9	Lutensit <sup>R</sup> A-PS	7,3	69

<sup>1</sup> gemessen nach 30 Tagen Lagerung bei 50 °C

25

30

35

#### Patentansprüche

1. Feste Mischungen, enthaltend

5

- einen Wirkstoff aus der Gruppe der Sulfonylharnstoffe, und
- b) ein sulfat- oder sulfonathaltiges Tensid.

10

 Feste Mischung nach Anspruch 1, enthaltend einen Sulfonylharnstoff der Formel I

20 wobei die Substituenten folgende Bedeutung haben:

 $R^1$   $C_1-C_4-Alkyl$ , das eine bis fünf der folgenden Gruppen tragen kann: Methoxy, Ethoxy,  $SO_2CH_3$ , Cyano, Chlor, Fluor,  $SCH_3$ ,  $S(O)CH_3$ ;

.25

Halogen;

eine Gruppe ER19, in der E O, S oder NR20 bedeutet;

30 COOR<sup>12</sup>;

NO2;

 $S(0)_nR^{17}$ ,  $SO_2NR^{15}R^{16}$ ,  $CONR^{13}R^{14}$ ;

35

- R<sup>2</sup> Wasserstoff, Methyl, Halogen, Methoxy, Nitro, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Difluormethoxy oder Methylthio,
- Y F, CF<sub>3</sub>, CF<sub>2</sub>Cl, CF<sub>2</sub>H, OCF<sub>3</sub>, OCF<sub>2</sub>Cl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder  $C_1$ -C<sub>4</sub>-Alkoxy;
  - X  $C_1-C_2-Alkoxy$ ,  $C_1-C_2-Alkyl$ ,  $C_1-C_2-Alkyl$ thio,  $C_1-C_2-Alkyl$ amino,  $Di-C_1-C_2-Alkyl$ amino, Halogen,  $C_1-C_2-H$ alogenalkyl,  $C_1-C_2-H$ alogenalkoxy,

45

R Wasserstoff oder Methyl;

33

- R<sup>19</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, welche 1 bis 5 Halogenatome tragen können. Ferner bedeutet R<sup>19</sup> im Falle, daß E für O oder NR<sup>20</sup> steht, noch Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Trifluormethylsulfonyl, Allylsulfonyl, Propargylsulfonyl oder Dimethylsulfamoyl;
  - R20 Wasserstoff, Methyl oder Ethyl
- $R^{12}$  eine  $C_1-C_4$ -Alkylgruppe, welche bis zu drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen,  $C_1-C_4$ -Alkoxy, Allyl oder Propargyl;
  - $R^{17}$  eine  $C_1$ - $C_4$ -Alkylgruppe, welche einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy, Allyl oder Propargyl;

15

5

- $R^{15}$  Wasserstoff, eine  $C_1-C_2$ -Alkoxygruppe oder eine  $C_1-C_4$ -Alkylgruppe;
- R16 Wasserstoff oder eine C1-C4-Alkylgruppe,

20

- n 1 2
- Z N, CH

- 3. Feste Mischungen nach Anspruch 1 oder 2, enthaltend einen weiteren herbiziden Wirkstoff c).
- Feste Mischungen nach einem der Ansprüche 1 bis 3, enthaltend
   0,5 bis 75 Gew.% der Komponente a).
  - 5. Feste Mischungen nach einem der Ansprüche 1 bis 4, enthalten 1 bis 50 Gew.% der Komponente b).
- 35 6. Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwuchs, dadurch gekennzeichnet, daß man die Pflanzen und/oder die von den Pflanzen freizuhaltende Fläche mit einer herbizid wirksamen Menge einer festen Mischung gemäß Anspruch 1 behandelt.
- 40 7. Verfahren zur Herstellung von Herbizidformulierungen, dadurch gekennzeichnet, daß man einen Sulfonylharnstoff mit einem sulfat- oder sulfonathaltigen Tensid mischt.

34

Feste Mischungen auf der Basis von Sulfonylharnstoffen und Adjuvantien

5 Zusammenfassung

Feste Mischungen, enthaltend

- a) einen Wirkstoff aus der Gruppe der Sulfonylharnstoffe, und 10
  - b) ein sulfat- oder sulfonathaltiges Tensid.

15

20

25

30

35

40

Ir ational Application No PCT/EP 98/00413

A. CLASSIF	A01N47/36	•	
According to	International Patent Classification (IPC) or to both national classifi	cation and IPC	
B. FIELDS S			
Minimum doo IPC 6	cumentation searched (dassification system followed by classifica $A01N$	tion symbols)	·
Documentati	on searched other than minimum documentation to the extent that	such documents are included in the fields	searched
Electronic da	ata base consulted during the international search (name of data t	base and, where practical, search terms us	ed)
C. DOCUME	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the r	relevant passages	Relevant to claim No.
X,P	EP 0 764 404 A (ISHIHARA SANGYO March 1997 see claims	KAISHA) 26	1-7
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 8721 Derwent Publications Ltd., Lond Class CO2, AN 87-146807 XP002067319 & JP 62 084 004 A (KUMIAI CHEM cited in the application see abstract		1-7
		-/	
X Fur	ther documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are list	sted in annex.
* Special c  "A" docum consi "E" earlier filling "L" docum which citatis "O" docum	rategories of cited documents:  nent defining the general state of the art which is not idered to be of particular relevance or document but published on or after the international date ent which may throw doubts on priority claim(e) or his cited to establish the publication date of another on or other special reason (as specified) ment referring to an oral disclosure, use, exhibition or rimeans entitle published prior to the international filling date but than the priority date claimed	"T" later document published after the or priority date and not in conflict cited to understand the principle invention  "X" document of particular relevance; carnot be considered revet or citivolve an inventive step when the "Y" document of particular relevance; carnot be considered to involve document is combined with one ments, such combined with one in the art.  "&" document member of the same p.	with the application but or theory underlying the the claimed invention armst be considered to ne document is taken alone the claimed invention an inventive step when the or more other such docu- obvious to a person skilled
	e actual completion of the international search	Date of mailing of the internations	al search report
	8 June 1998	23/06/1998	·
Name and	d mailing address of the ISA  European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  NL - 2280 HV Rijswijk  Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Decorte, D	

I hattonal Application No
PCT/EP 98/00413

		PC1/EP 98/00413
	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	Relevant to claim No.
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Helevant to claim No.
X -	DATABASE WPI Section Ch, Week 9346 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class C03, AN 93-365099 XP002067320 & JP 05 271 021 A (ISHIHARA SANGYO KAISHA LTD) see abstract	1-7
X	EP 0 367 887 A (CIBA GEIGY AG) 16 May 1990 see claims 1,8	1-7
Χ .	WO 90 00007 A (DU PONT) 11 January 1990 see claims 11-15 see page 3, line 16 - line 29	1-7
X	WO 91 04666 A (HOECHST AG) 18 April 1991 see page 13, line 27 - line 34 see page 14, line 11 - page 15, line 4	1-7
	·	

information on patent family members

li intional Application No PCT/EP 98/00413

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 0764404	Α	26-03-1997	JP 9143015 A NZ 299408 A	03-06-1997 27-07-1997
EP 0367887	Α	16-05-1990	US 4933000 A	 12 <b>-</b> 06-1990
			AU 625412 B	09-07-1992
			AU 2588688 A	08-02-1990
			CA 1333225 A	29-11-1994
			DE 3888834 D	05-05-1994
			ES 2061726 T	16-12-1994
			JP 2048506 A	19-02-1990
			JP 2519519 B	31-07-1996
			KR 9707931 B	19-05-1997
			MX 173842 B	30-03-1994
WO 9000007	Α	11-01-1990	AT 110930 T	15-09-1994
			AU 626551 B	06-08-1992
			AU 3691189 A	23-01-1990
			CA 1337458 A	31-10-1995
			CN 1039948 A	28-02-1990
			DE 68918098 D	13-10-1994
			DE 68918098 T	16-02-1995
			DK 306390 A EP 0422026 A	15-02-1991 17-04-1991
	•		EP 0422026 A GR 1000769 B	30-12-1992
			HU 208610 B	28-12-1993
			IE 65917 B	29-11-1995
•			JP 2538084 B	25-09-1996
			JP 3505451 T	28-11-1991
			LT 685 A,	
			LV 10360 A,	B 20-02-1995
			PT 90991 A,	B 29-12-1989
			SK 390489 A	14-01-1998
			RU 2093028 C	20-10-1997
•		•	TR 24956 A	01-09-1992
			US 5180587 A	19-01-199:
WO 9104666	Α	18-04-1991	DE 3933543 A	11-04-1991
			CN 1051287 A	15-05-1991
			EP 0494988 A	22-07-1992
			EP. 0809938 A	03-12-1997

Information on patent family members

Ir ational Application No PCT/EP 98/00413

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date
WO 9104666 A		EP JP MX	0818146 A 5500671 T 172850 B	14-01-1998 12-02-1993 17-01-1994

In ationales Aktenzeichen PCT/EP 98/00413

A. KLASSIF IPK 6	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES A01N47/36		,
Nach der Int	ternationalen Patentklassilikation (IPK) oder nach der nationalen Klass	iifikation und der iPK	
B. RECHER	RCHIERTE GEBIETE		
	ter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole	ə )	
IPK 6	AOIN		
Recherchler	te aber nicht zum Mindestprüfstoffgehörende Veröffentlichungen, sow	veit diese unter die recherchierten Gebiete f	allen
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datembank (Na	ume der Datenbank und evtl. verwendete S	ouchbegriffe)
C. ALS WE	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
	-		·
<u>,</u> X,P	EP 0 764 404 A (ISHIHARA SANGYO K 26.März 1997 siehe Ansprüche	AISHA)	1-7
l x	DATABASE WPI		1-7
^	Section Ch. Week 8721	·	1-7
	Derwent Publications Ltd., London	GR ·	
	Class CO2, AN 87-146807	, <b>GD</b> ,	
1	XP002067319		
	& JP 62 084 004 A (KUMIAI CHEM IN	ת בס ו דם )	
	in der Anmeldung erwähnt siehe Zusammenfassung		
	STETIC Zusandhetti ussurig		
1	_	/	
		<b>*</b>	
	·	·	
<u></u>			
	itere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu nehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie	
		To Spätere Veröffentlichung, die nach dem	internationalen Anmeldedatum
A* Veröns aber	entlichung, die den aligemeinen Stand der Technik definiert, nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist	oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht Anmeldung nicht kollidiert, sondern nu	r zum Verständnis des der
"E" ālteres	Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen	Erlindung zugrundellegenden Prinzips Theorie angegeben ist	•
	eldedatum veröffentlicht worden ist entlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zwellelhaft er-	"X" Veröffentlichung von besonderer Bodek kann allein aufgrund dieser Veröffentlik	dung; die boanspruchte Erfindung
a adma k	man me langan adap di pula dia dan Manifesiah mandah manalah me	and had a dealer of \$20 belong to the analysis of the second	- b b - B
	ren im Recherchenbertcht genannten Veröffentlichung belegt werden der die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie	cann nicht als auf eningenscher Latiox	eu derunend deirachtet
O Veròffe	effihrt) entlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung,	werden, wenn die Veröffentlichung mit Veröffentlichungen dieser Kategorie in	einer oder mehreren anderen Verbindung gebracht wird und
eine 8	Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht entlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach	diese Verbindung für einen Fachmann	naheliegend ist
demt	beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	*&* Veröffentlichung, die Mitglied derselber	<del></del>
Datum des	Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Re	cherchenberichts
8	3.Juni 1998	23/06/1998	
Name und	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bediensteter	
	Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL · 2280 HV Rijswijk		
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo rd, Fex: (+31-70) 340-3016	Decorte, D	

Int tionales Aktenzeichen
PCT/EP 98/00413

	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN  Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angebe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
(ategorie <sup>2</sup>	Bezeittnung der Veronentlichung, soweit enorderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Tede	Beir. Anspruch Nr.
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 9346 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class CO3, AN 93-365099 XP002067320 & JP 05 271 021 A (ISHIHARA SANGYO KAISHA LTD) siehe Zusammenfassung	1-7
	EP 0 367 887 A (CIBA GEIGY AG) 16.Mai 1990 siehe Ansprüche 1,8	1-7
(	WO 90 00007 A (DU PONT) 11.Januar 1990 - siehe Ansprüche 11-15 - siehe Seite 3, Zeile 16 - Zeile 29	1-7
( <sup>:</sup>	WO 91 04666 A (HOECHST AG) 18 April 1991 siehe Seite 13, Zeile 27 - Zeile 34 siehe Seite 14, Zeile 11 - Seite 15, Zeile	1-7
		· ·
		•
•		
	·	

Angaben zu Veroffentlichungen, die zur selben Patentlamilie gehören

Irr tionales Aktenzeichen PCT/EP 98/00413

	echerchenberich rtes Patentdokur		Datum der Veröffentlichung		tglied(er) der atentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP	0764404	Α	26-03-1997	JP	9143015 A	03-06-1997
				NZ	299408 A	27-07-1997
EP	0367887	Α	16-05-1990	· US	4933000 <sub>.</sub> A	12-06-1990
				AU	625412 B	09-07-1992
				AU	2588688 A	08-02-1990
				CA	1333225 A	29-11-1994
				DE	3888834 D	05-05-1994
				ES	2061726 T	16-12-1994
				JP	2048506 A	19-02-1990
		•		JP	2519519 B	31-07-1996
				KR	9707931 B	19-05-1997
				MX	173842 B	30-03-1994
WQ	9000007	Α	11-01-1990	AT	110930 T	15-09-1994
			•	AU	626551 B	06-08-1992
				AU	3691189 A	23-01-1990
				CA	1337458 A	31-10-1995
				CN	1039948 A	28-02-1990
				DE	68918098 D	13-10-1994
				DE	68918098 T	16-02-1995
	•			.DK	306390 A	15-02-1991
				EP	0422026 A	17-04-1991
				GR	1000769 B	30-12-1992
				HŪ	208610 B	28-12-1993
				IE.	65917 B	29-11-1995
				JP	2538084 B	25-09-1996
				JP	3505451 T	28-11-1991
		•		LT LV	685 A,B 10360 A,B	31-01-1995
				PT		20-02-1995 29-12-1989
				SK	. 90991 A,B 390489 A	14-01-1998
				RU	2093028 C	20-10-1997
				TR	2093026 C 24956 A	01-09-1992
				US	5180587 A	19-01-1993
	· <del>-</del>				J100307 K	13 01-1333
WO	9104666	Α	18-04-1991	DE	3933543. A	11-04-1991
				CN	1051287 A	15-05-1991
			•	EP	0494988 A	22-07-1992
				EP.	0809938 A	03-12-1997

Angaben zu veronentschungen, die zur selben Patentfamilie gehören

In tionales Aktenzeichen
PCT/EP 98/00413

Angaben zu veronentschungen, die zur selben Patentfamilie gehören			PCT/EP	PCT/EP 98/00413		
Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitç Pa	glied(er) der tentfamilie	Datum der Veröffentlichung		
WO 9104666 A		EP JP MX	0818146 A 5500671 T 172850 B	14-01-1998 12-02-1993 17-01-1994		
				•		
·	•					
			•			
		•		,		
				٠.		
· -						
<del>-</del> ,						